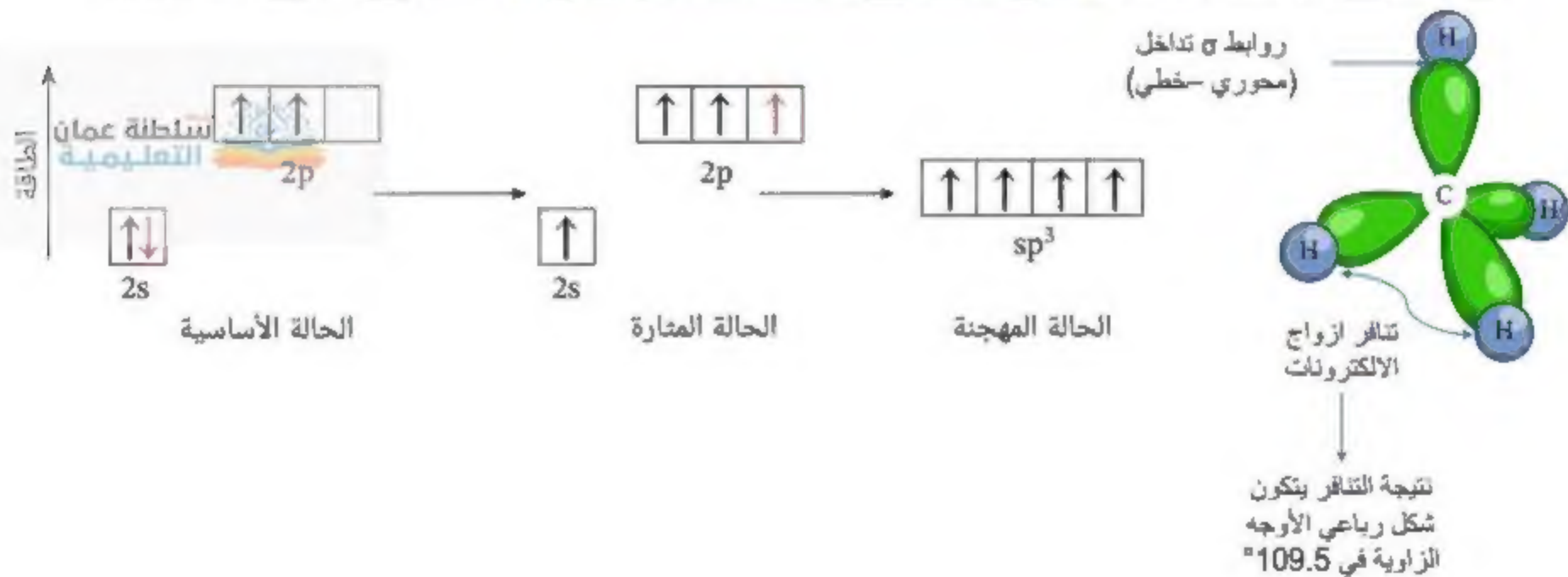


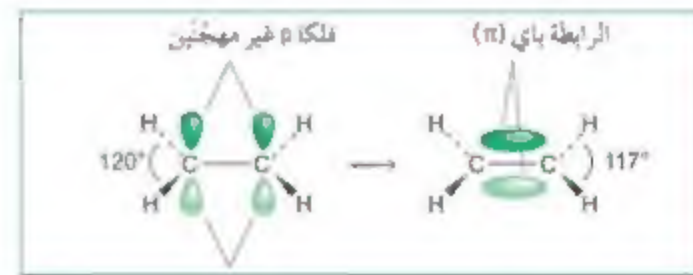
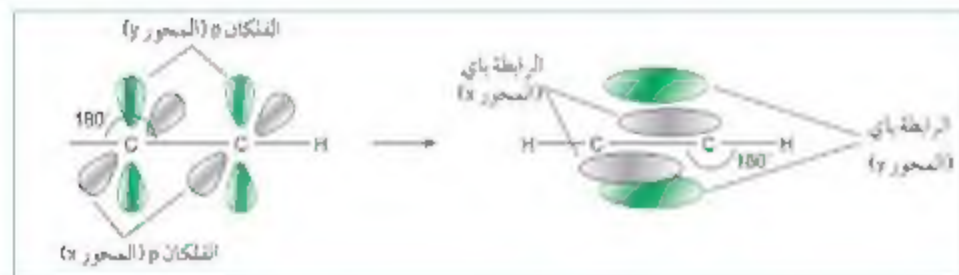
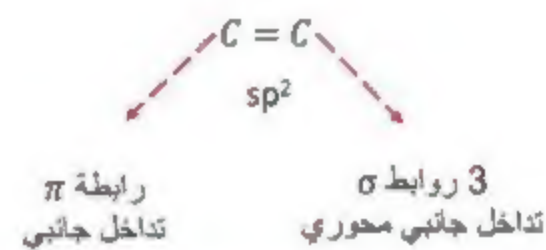
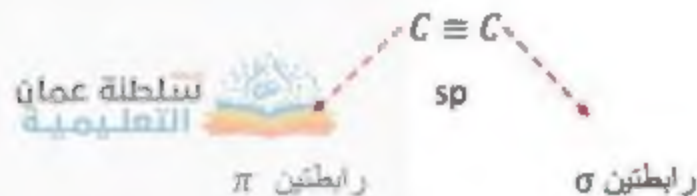





8-3 الترابط في العضوية

روابط سيجما σ



روابط π



اسم المستط	الكين	الكين	الكين
مثال	إيثان (CH_3CH_3)	إيثين (CH_2CH_2)	إيثاين (CHCH)
الصيغة الموصة	$\begin{array}{c} \text{H} & \text{H} \\ & \\ \text{H}-\text{C}-\text{C}-\text{H} \\ & \\ \text{H} & \text{H} \end{array}$	$\begin{array}{c} \text{H} & \text{H} \\ \backslash & / \\ \text{C}=\text{C} \\ / & \backslash \\ \text{H} & \text{H} \end{array}$	$\text{H}-\text{C}\equiv\text{C}-\text{H}$
عدد كل نوع من الروابط لكل ذرة كربون	4	3	2
هجينما	0	1	2
نوع التهجين	sp^3	sp^2	sp
قيم الزوايا بين الروابط	109.5°	120°	180°
تمثيل ثلاثي الأبعاد للمثال			

الجدول 8-9 أنواع تهجين الأتلاك الذرية والروابط في الألكانات والألكينات والألكينات.

سؤال

٣ أ. ارسم الصيغة الموسعة لكل من المركبات الآتية:

١. البروبان (C_3H_8)

٢. البروبين (C_3H_6)

٣. الإيثاين (C_2H_2)

ب. صنف المركبات العضوية الآتية وفق نوع التهجين (sp , sp^2 , sp^3).

١. C_2H_2

٢. C_2H_4

٣. C_2H_6

٤. C_3H_8